

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

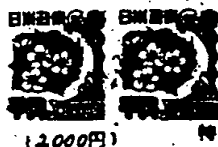
Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
Image Problem Mailbox.



特 許 公 報 (ハ)

昭和57年12月22日

特許庁長官 殿

1. 発明の名称

βアドライ セイソウホフ  
ピリジン誘導体の製造法

2. 発明者

オオサカセキスミヨシユキチヤウ  
大阪府大阪市東住吉区鶴里町の102

前 田 量 三 (ほか1名)

3. 特許出願人 郵便番号 541

大阪府大阪市東区道修町3丁目2番地

(1971) 塩野製薬株式会社

代表者 吉 利 一 雄

4. 代理人 郵便番号 553

大阪市福島区青海上2丁目47番地

塩野製薬株式会社特許部(電話06-458-5861)

弁理士(4703) 若 崎 光 雄

5. 添付書類の目録

(1) 明 細 書 / 通

(2) 要 任 状 / 通

(3) 願 書 副 本 / 通

50 001570

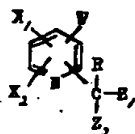
明 細 書

1. 発明の名称

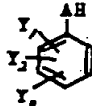
ピリジン誘導体の製造法

2. 特許請求の範囲

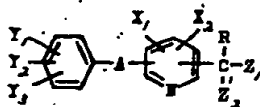
一般式(I)で示される化合物またはそのR  
オキシドに一般式(II)で示される化合物を反応  
させ、さらに必要に応じて加水分解および/または  
脱炭酸反応に付して一般式(III)で示される化  
合物またはそのR-オキシドを得ることを特徴と  
するピリジン誘導体の製造法。



(I)



(II)



(III)

(式中、Aは酸素または硫黄を表わし、Rは水素

⑩ 日本国特許庁

# 公開特許公報

⑪ 特開昭 51-80862

⑬ 公開日 昭51.(1976) 7.15

⑭ 特願昭 50-1570

⑮ 出願日 昭49.(1974) 2.24

審査請求 未請求 (全6頁)

庁内整理番号 5647 44

7506 44 5647 44

5647 44

5647 44

⑯ 日本分類

16 E431  
J0 9/33.31  
J0 H22  
J0 H24  
J0 H111.5

⑰ Int.Cl<sup>3</sup>

C07D213/628  
A61K 31/44

またはアルキル基を表わし、Wはハロゲンまたは  
2位もしくは6位のニトロ基を表わし、X<sub>1</sub>および  
X<sub>2</sub>はそれぞれ水素、アルキル基または両者が結合  
して形成する脂環もしくは芳香環を表わし、Y<sub>1</sub>、  
Y<sub>2</sub>およびY<sub>3</sub>はそれぞれ水素、アルキル基、アルコ  
キシ基、カルバモイル基、カルボキシ基、アミノ  
基、ニトロ基、シアノ基、トリフルオロメチル基、  
水酸基、アレルオキシ基、アシルアミノ基または  
ハロゲンを表わし、これらの任意の2置換基が結  
合して脂環または芳香環を形成してもよく、Z<sub>1</sub>お  
よびZ<sub>2</sub>はそれぞれシアノ基、カルバモイル基、カル  
ボキシ基またはカルボン酸エステル基を表わし、  
Z<sub>3</sub>は水素、シアノ基、カルバモイル基、カルボキ  
シ基またはカルボン酸エステル基を表わす。)

3. 発明の詳細な説明

本発明はピリジン誘導体の製造法に関し、その  
目的は優れた抗炎症作用、抗リウマチ作用および  
鎮痛作用を示し、医薬あるいはその合成中間体と  
して有用なピリジン誘導体を得る点にある。

本発明方法の要旨はニトロもしくはハロゲンピ



ールなど)中、室温ないし溶媒の沸点程度の温度において実施される。なお、フェノール類を反応に供する場合には触媒として酸化銅二酸、銅粉などの金属触媒を用い反応を促進することを考慮してもよい。また液状の原料化合物を用いる場合には反応溶媒と兼ねさせることも可能である。

上記反応工程により得られたフェノキシピリジン誘導体、フェニルチオピリジン誘導体あるいはそのエーオキシドはさらに必要に応じて加水分解反応および/または脱炭酸反応に付される。

ここで行われる加水分解反応はニトリル化合物、アミド化合物またはエステル化合物を対応するカルボン酸に変換する際に通常用いられる方法を踏襲すればよく、水またはその他の含水溶媒中で、酸(例えば、塩酸、硫酸、臭化水素酸、酢酸など)またはアルカリ(例えば、水酸化アルカリ、炭酸アルカリ、炭酸水素アルカリなど)を用いて室温または加熱下に行われる。

脱炭酸反応はマロン酸基の一方のカルボキシ基の脱離を所望する場合に実施される。場合によつ

例えば、カルシウム、マグネシウム、バリウムなど)、その他アルミニウム塩などに常法に従つて変換することができる。

本発明の目的化合物であるピリジン誘導体およびそのエーオキシド(I)ならびにその塩類は優れた抗炎症作用、抗リウマチ作用および鎮痛作用を示し、医薬またはその中間体として有用な化合物である。これらを医薬として使用するとき、錠剤、カプセル剤、粉剤などとしての経口投与または注射剤、坐薬、塗布薬などとしての非経口投与のいずれの方法も採用しうる。

以下実施例において本発明方法の実施態様を示す。

#### 実施例1

ジエチル[2-メチル-2-(6-ニトロ-3-ピリジル)]マロネート2.2g、4-イソブチルフェニル/2.9および炭酸カリウム粉末/6.5gをジメチルホルムアミドに溶解し、かきまぜながら130℃で6時間反応させ、溶媒を留去後残渣に氷水を加えベンゼンで抽出する。抽出液を

特開 昭51-80822(3)

ては、上記加水分解処理に際して脱炭酸反応が同時に進行し、改めて脱炭酸処理をする必要がない場合もあるが、加熱などの常套手段によりカルボキシ基/側の脱離が容易に行なわれる。

なお、原料化合物としてエーオキシドを用いるがエーオキシドを目的化合物としない場合は各工程の前段で適宜還元し対応するピリジン誘導体に変換することを考慮すればよく、また逆にエーオキシドを所望する場合は適宜酸化反応に付せばよい。またベンゼン環上あるいはピリジン環上の置換基が縮合反応、加水分解および脱炭酸処理により影響を受ける場合は処理前における保護基の導入あるいは処理後の再修飾など通常の化学反応で用いられる方法により所望する目的物を得ることができる。

かくして得られたピリジン誘導体またはそのエーオキシドがカルボキシ基を有する場合は、さらに分離、精製または製剤化などの種々の目的に応じて、これを適当なアルカリ金属塩(例えば、ナトリウム、カリウムなど)、アルカリ土金属塩(

10多水酸化ナトリウム水溶液および水で洗浄後乾燥し溶媒を留去する。油状残渣をシリカゲルカラムクロマトに付し30多ベンゼン/ヘキサン、60多ベンゼン/ヘキサン、67多ベンゼン/ヘキサンおよび20多エーテル/ベンゼンよりロエテル[2-メチル-2-(6-(4-イソブチルフェニルオキシ)-3-ピリジル)]マロネート/8.5gを得る(収率63%)。mp<sub>18</sub> 145-165℃。

本品を20多水酸化カリウム水溶液90mlとエタノール90mlの混液に溶解し室温で30分間放置する。エーテルを留去後残渣に少量の水を加えエーテルで洗浄する。活性炭で処理後塩酸でpHに調整し、エーテルで抽出する。抽出液を水洗、乾燥後溶媒を留去し2-メチル-2-(6-(4-イソブチルフェニルオキシ)-3-ピリジル)マロン酸/4.4gを得る。本品を80℃で水浴上で30分間加熱後希炭酸水素ナトリウム水溶液に溶解しエーテルで洗浄する。塩酸でpHに調整後エーテルで抽出し抽出液を水洗、乾燥後エーテルを留去

すると油状物/の8が得られる。シクロヘキサン/ヘキサンより結晶化し、さらにエーテル/ヘキサンより再結晶すると $\alpha$ 77 $\sim$ 78 $\alpha$ での結晶として $\gamma$ -( $\gamma$ -( $\gamma$ -イソブチルフェニルオキシ)- $\gamma$ -ピリジル)プロピオン酸/8が得られる。

#### 実施例2

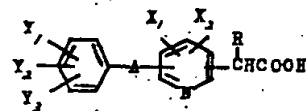
ジエチル( $\gamma$ -メチル- $\gamma$ -( $\gamma$ -クロロ- $\gamma$ -ピリジル)マロネート/7/8、フェニール/20/28、炭酸カリウム粉末/4/5および酸化銅/2/3をピリジン/40に懸濁し、かきまぜながら/60 $\alpha$ で/6時間反応させる。冷却後濾過し、残渣をベンゼンで洗浄し濾液およびベンゼン洗液を合し、溶媒を留去する。残渣にベンゼンを加え、/0多水酸化ナトリウム水溶液、水、/0多希塩酸および水で順次洗浄し、乾燥後溶媒を留去する。残渣をシリカゲルクロマトに付しベンゼンで溶出、溶媒を留去するとジエチル( $\gamma$ -メチル- $\gamma$ -( $\gamma$ -フェノキシ- $\gamma$ -ピリジル)マロネート/5/8を油状物として得る。本品を以下実施例/と同様に処理すると $\gamma$ -( $\gamma$ -フェノ

#### 特開 昭51-88882(4)

キシ- $\gamma$ -ピリジル)プロピオン酸の油状物/7/8を得る。ヘキサン/エーテルより結晶化および再結晶をすると $\alpha$ 77 $\sim$ 78 $\alpha$ を示す。

#### 実施例3-79

実施例/または2と同様にして下記の化合物を得る。なお、 $Y_1$ ,  $Y_2$ および $Y_3$ の例えは $\alpha$ -Clとはベンゼン環の4位をクロロ基が置換していることを表わし、同様に $X_1$ および $X_2$ 位ではピリジン環上の置換基を表わす。 $-A-$ 欄においては例えは $\gamma$ -Oはピリジン環の3位がエーテル結合をしていることを表わす。融点の欄においては例えは $Ca_2H_2O$ はカルシウム塩/水和物を表わす。



(以下余白)

化合物	$Y_1$	$Y_2$	$Y_3$	A	$X_1$	$X_2$	$\gamma$	融点	注
1	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	1	78 $\sim$ 79	
2	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	2	73 $\sim$ 74	
3	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	3	71 $\sim$ 72	
4	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	4	71 $\sim$ 72	
5	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	5	71 $\sim$ 72	
6	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	6	71 $\sim$ 72	
7	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	7	71 $\sim$ 72	
8	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	8	71 $\sim$ 72	
9	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	9	71 $\sim$ 72	
10	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	10	71 $\sim$ 72	
11	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	11	71 $\sim$ 72	
12	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	12	71 $\sim$ 72	
13	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	13	71 $\sim$ 72	
14	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	14	71 $\sim$ 72	
15	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	15	71 $\sim$ 72	
16	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	16	71 $\sim$ 72	
17	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	17	71 $\sim$ 72	
18	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	18	71 $\sim$ 72	
19	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	19	71 $\sim$ 72	
20	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	20	71 $\sim$ 72	
21	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	21	71 $\sim$ 72	
22	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	22	71 $\sim$ 72	
23	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	23	71 $\sim$ 72	
24	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	24	71 $\sim$ 72	
25	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	25	71 $\sim$ 72	
26	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	26	71 $\sim$ 72	
27	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	27	71 $\sim$ 72	
28	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	28	71 $\sim$ 72	
29	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	29	71 $\sim$ 72	
30	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	30	71 $\sim$ 72	
31	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	31	71 $\sim$ 72	
32	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	32	71 $\sim$ 72	
33	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	33	71 $\sim$ 72	
34	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	34	71 $\sim$ 72	
35	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	35	71 $\sim$ 72	
36	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	36	71 $\sim$ 72	
37	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	37	71 $\sim$ 72	
38	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	38	71 $\sim$ 72	
39	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	39	71 $\sim$ 72	
40	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	40	71 $\sim$ 72	
41	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	41	71 $\sim$ 72	
42	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	42	71 $\sim$ 72	
43	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	43	71 $\sim$ 72	
44	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	44	71 $\sim$ 72	
45	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	45	71 $\sim$ 72	
46	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	46	71 $\sim$ 72	
47	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	47	71 $\sim$ 72	
48	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	48	71 $\sim$ 72	
49	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	49	71 $\sim$ 72	
50	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	50	71 $\sim$ 72	
51	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	51	71 $\sim$ 72	
52	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	52	71 $\sim$ 72	
53	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	53	71 $\sim$ 72	
54	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	54	71 $\sim$ 72	
55	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	55	71 $\sim$ 72	
56	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	56	71 $\sim$ 72	
57	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	57	71 $\sim$ 72	
58	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	58	71 $\sim$ 72	
59	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	59	71 $\sim$ 72	
60	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	60	71 $\sim$ 72	
61	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	61	71 $\sim$ 72	
62	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	62	71 $\sim$ 72	
63	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	63	71 $\sim$ 72	
64	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	64	71 $\sim$ 72	
65	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	65	71 $\sim$ 72	
66	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	66	71 $\sim$ 72	
67	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	67	71 $\sim$ 72	
68	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	68	71 $\sim$ 72	
69	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	69	71 $\sim$ 72	
70	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	70	71 $\sim$ 72	
71	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	71	71 $\sim$ 72	
72	H	H	H	$\gamma$ -O	H	H	72	71 $\sim$ 72	

77	+	Cf	H	X	2	0	H	H	0	I	132-133
78	+	Cf	H	H	2	0	H	H	2	Ho	130-131
79	+	Cf	H	H	2	0	H	H	0	Ho	130-130A
80	+	Cf	H	X	2	0	H	H	0	It	92-93
81	+	Cf	H	X	2	0	H	H	0	Ho	81 60-62
82	2	Ho	H	X	2	0	H	X	2	Ho	62-67
83	2	Ho	H	X	2	0	H	X	2	Ho	81-82
84	+	Ho	H	X	2	0	H	X	2	Ho	92-99
85	2	Ho <sub>2</sub>	H	X	2	0	H	X	2	Ho	622-703
86	+	Ho <sub>2</sub>	H	X	2	0	H	X	2	Ho	On <sub>2</sub> , 192
87	+	Cf	H	X	2	0	H	X	2	Ho	130-131
88	+	Ho	H	X	2	0	H	X	2	Ho	On <sub>2</sub> 383
89	+	On <sub>2</sub>	H	X	2	0	H	X	2	Ho	On <sub>2</sub> , 192
90	+	3p	H	X	2	0	H	X	2	Ho	119-120
91	2	Cf	X	X	2	0	H	X	2	Ho	94-99
92	2	2f	X	X	2	0	X	X	2	Ho	106-107
93	+	Cf	H	X	2	0	H	X	2	Ho	On <sub>2</sub> 80-81C
94	+	Cf	H	X	2	0	H	X	2	I	116-117
95	+	Cf	H	X	2	0	H	X	2	Ho	110-113
96	+	Cf	H	X	2	0	H	X	2	It	81 226
97	+	Cf	H	X	2	0	H	X	2	Ho	On <sub>2</sub> 110
98	2	Ho	3	Ho	2	0	X	X	0	Ho	84-86
99	2	Ho	0	Ho	2	0	X	X	0	Ho	132-130A
100	2	Ho	3	Ho	2	0	X	X	0	Ho	103-104
101	2	Ho	X	X	2	0	X	X	0	Ho	122-139A
102	2	Ho	3	Ho	2	0	X	X	2	I	130-131
103	2	Ho	3	Ho	2	0	X	X	2	Ho	112-116
104	2	Ho	3	Ho	2	0	X	X	2	Ho	On <sub>2</sub> 129A
105	2	Ho	2	Ho	2	0	X	X	2	Ho	On <sub>2</sub> 192A
106	2	Ho	4	Ho	2	0	X	X	2	Ho	On <sub>2</sub> , 202A
107	2	Ho	0	Ho	2	0	X	X	2	Ho	90-91
108	2	Ho	2	Ho	2	0	X	X	2	Ho	130-131
109	2p	On <sub>2</sub>	X	X	2	0	X	X	2	Ho	122-123
110	2f	On <sub>2</sub>	X	X	2	0	X	X	2	Ho	On <sub>2</sub> , 162-166
111	2p	On <sub>2</sub>	X	X	2	0	X	X	2	Ho	On <sub>2</sub> , 169A
112	2f	On <sub>2</sub>	X	X	2	0	X	X	2	Ho	111-112

△前記以外の発明者

キリヤン ヒガノカチヤウ  
大阪府岸和田市東ヶ丘町808の55  
ヒロ セ カフ  
広 瀬 昌 己

73	3-Me-4-Me-5-Me	H	6-0	H	H	3	Me	1205~1215
74	3-Me-4-Me-5-Me	3-Me-5-Me	2-0	H	H	4	Me	125~126d
75	3-Me-4-Me-5-Me	3-Me-5-Me	2-0	H	H	4	Me	126~127d
76	3-Me-4-Me-5-Me	3-Me-5-Me	6-0	H	H	3	Me	128~129
77	3-Me-4-Me-5-Me	3-Me-5-Me	6-0	H	H	3	Me	133~134
78	3-Me-4-Me-5-Me	3-Me-5-Me	6-0	H	H	3	Me	135~136
79	3-Me-4-Me-5-Me	3-Me-5-Me	6-0	H	H	3	Me	133~136

上記表中で用いられる略号は下記の意味を表わす。

Me:メチル基 Met:メトキシ基 Et:エチル基  
Ac:アセチル基 Anil:アニリノ基 d:分解点  
Ca:カルシウム塩 Al:アルミニウム塩

5  
6  
7  
8  
9  
10  
11  
12  
13  
14  
15  
16  
17  
18  
19  
20  
21  
22  
23  
24  
25  
26  
27  
28  
29  
30  
31  
32  
33  
34  
35  
36  
37  
38  
39  
40  
41  
42  
43  
44  
45  
46  
47  
48  
49  
50  
51  
52  
53  
54  
55  
56  
57  
58  
59  
60  
61  
62  
63  
64  
65  
66  
67  
68  
69  
70  
71  
72  
73  
74  
75  
76  
77  
78  
79  
80  
81  
82  
83  
84  
85  
86  
87  
88  
89  
90  
91  
92  
93  
94  
95  
96  
97  
98  
99  
100

## 手続補正書

＜意見書に代えて＞

昭和50年3月15日

特許庁長官 殿

1 事件の表示 昭和50年特許願第 1570 号

2 発明の名称

ポリリン酸導体の製造法

3 補正をする者

事件との関係 特許出願人

住所 大阪府大阪市東区道修町3丁目ノ2番地

名称 (192) 堀野製薬株式会社

代表者 吉 利 一 雄

4 代理人

住所 大阪市福島区富洲5丁目ノ2番4号 住所表示変更届出済

堀野製薬株式会社 特許部

(電話06-458-5861)

氏名 弁理士(6703) 岩 崎 光

5 拒絶理由通知の日付 昭和 年 月 日(発出日)

5 補正の対象

明細書の発明の詳細な説明の欄

6 補正の内容

(1)明細書ノノ頁5行目と6行目の間に次の文を挿入する。

「該化合物のカルシウム塩/水和物は $\eta/46 \sim 148^\circ\text{C}$ を示す。」

(2)明細書ノ2頁4行目の「実施例3-79」を「実施例3-83」に訂正する。

(3)明細書ノ5頁の表に実施例79に就いて、前4頁に示す「実施例80-85」を挿入する。

(4)明細書ノ5頁下から5行目と4行目の間に、「Pr:プロピル基 B:ブチル基」を挿入する。

(5)明細書ノ5頁下から3行目と2行目の間に、下記の文を挿入する。

「実施例86-87

実施例ノまたは2と同様に反応処理し下記の化合物を得る。

2-(2-フェノキシ-4-ピリジン)プロピオン酸N-オキシド  $\eta/0.0 \sim 10^\circ\text{C}$ (分解)。

2-[6-(4-クロロフェニル)-3-ピ  
リル]プロピオン酸N-オキド 甲/8.6~  
/87℃。

(以下余白)

80	4-1-P <sub>1</sub>	H H	6-0	H H	3	M <sub>0</sub>	89~91
81	4-P <sub>1</sub>	H H	6-0	H H	3	M <sub>0</sub>	83-83, CH <sub>3</sub> O / 48~150
82	4-1-B <sub>1</sub>	H H	6-0	H H	3	M <sub>0</sub>	112~113
83	4-1-B <sub>1</sub>	H H	6-0	H H	3	M <sub>0</sub>	67~71
84	4-B <sub>1</sub>	H H	6-0	H H	3	M <sub>0</sub>	CH <sub>3</sub> O / 40~142
85	3-1-B <sub>1</sub>	H H	6-0	H H	3	M <sub>0</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O / 4~119 (d)

特開 昭51-80862(6)

上